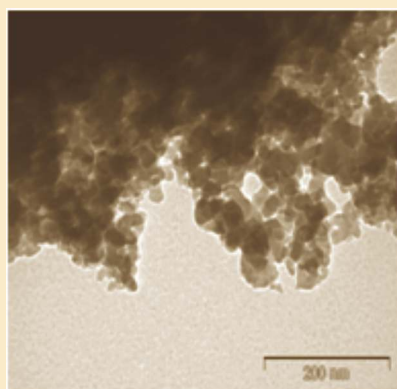
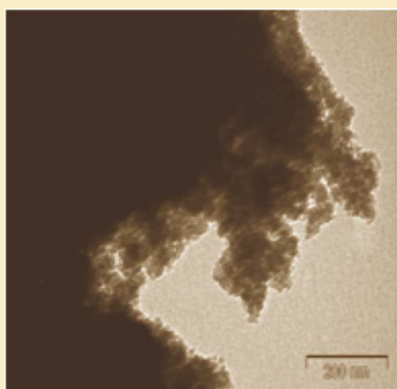
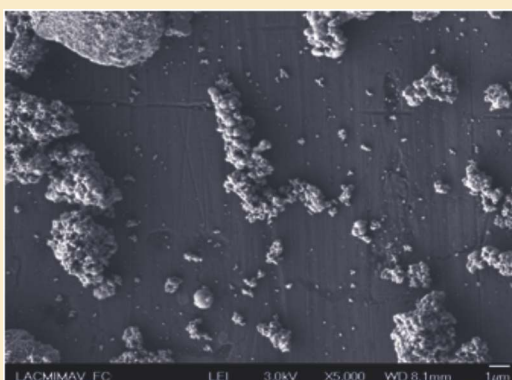
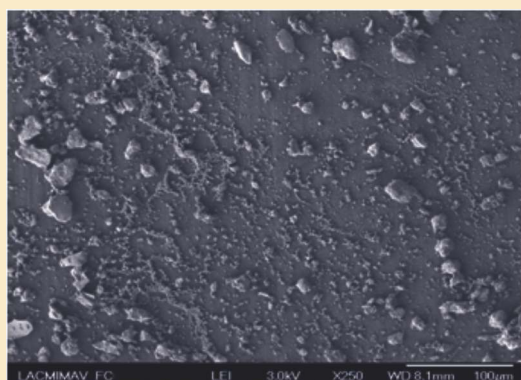




UANL

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN®





Una publicación de la
Universidad Autónoma de Nuevo León

Dr. Jesús Ancer Rodríguez
Rector

Ing. Rogelio G. Garza Rivera
Secretario General

Dr. Juan Manuel Alcocer González
Secretario Académico

Lic. Rogelio Villarreal Elizondo
Secretario de Extensión y Cultura

Dr. Celso José Garza Acuña
Director de Publicaciones

Dr. Eduardo Soto Regalado
Director de la Facultad de Ciencias Químicas

Dra. Idalia Gómez de la Fuente
Editor Responsable

CONSEJO EDITORIAL
Dr. Teófilo Rojo Aparicio
Facultad de Ciencia y Tecnología, Universidad del País Vasco

Dr. Aaron Sánchez Juárez
Centro de Investigación en Energía, UNAM

Dr. Miguel José Yacamán
University of Texas at San Antonio

COMITÉ EDITORIAL
Dr. Tomás C. Hernández García
Dra. Yolanda Peña Méndez
Dra. Perla Elizondo Martínez
Dra. María Teresa Garza González
Dr. Alejandro Vázquez Dimas

COMITÉ EDITORIAL INVITADO
Dra. Genoveva Hernández Padrón
Dra. María de la Luz Pérez Rea
Dra. Laura Susana Acosta Torres
Dr. Fernando Rojas González

REDACCIÓN
Dra. María de Jesús de la Garza Galván
Juan Manuel Ceballos Guzmán

DISEÑO
Lic. Cuauhtémoc Jesús Cruz Núñez

Química Hoy Chemistry Sciences, Volumen 4, Nº 1, Enero - Marzo de 2014. Fecha de publicación: 27 de Marzo de 2014. Revista trimestral, editada y publicada por la Universidad Autónoma de Nuevo León, a través de la Facultad de Ciencias Químicas. Domicilio de la publicación: Edificio Redondo 3er. piso, FCQ-UANL, Av. Pedro de Alba S/N Cd. Universitaria, C.P. 66400, San Nicolás de los Garza, N. L. Tel. +52 81 83294000 Ext. 6240. Fax +52 81 83765375. Editor Responsable: María Idalia del Consuelo Gómez de la Fuente. Impresa por: Servicios Gráficos de la FCQ, Av. Pedro de Alba S/N Cd. Universitaria, C.P. 66400, San Nicolás de los Garza, N. L. Fecha de terminación de impresión: 24/3/2014. Tiraje: 500 ejemplares. Distribuido por: Universidad Autónoma de Nuevo León, a través de la Facultad de Ciencias Químicas, Alfonso Reyes 4000 norte 5° piso, San Nicolás de los Garza, N.L., México, C.P. 64440.

Número de reserva de derechos al uso exclusivo del título Química Hoy Chemistry Sciences otorgada por el Instituto Nacional del Derecho de Autor: 04-2009-111812460500-102, de fecha 18 de noviembre de 2009. Número de certificado de licitud de título y contenido 14,920 de fecha 23 de Agosto de 2010, concedido ante la Comisión Calificadora de Publicaciones y Revistas Ilustradas de la Secretaría de Gobernación. ISSN 2007-1183. Registro de marca ante el Instituto Mexicano de la Propiedad Industrial No. 1,182,083.

Las opiniones y contenidos expresados en los artículos son responsabilidad exclusiva de los autores.

Prohibida su reproducción total o parcial, en cualquier forma o medio, del contenido editorial de este número.

Impreso en México
Todos los derechos reservados
©Copyright 2014

revistachemistrysciences@gmail.com

Contenido

Enero - Marzo de 2014, Vol. 4, No. 1

- 1 **Regulación de la expresión del gen miostatina en epitelio mamario por glucocorticoides.**
Rosa Elvira Nuñez Anita, Juan Carlos Santiago Jiménez y Marcos Cajero-Juárez
- 7 **Cinética de transformación de la leche a yogur natural usando *Lactobacillus johnsonii* (La1) y *Streptococcus thermophilus***
Alexander Trejo, Susana Vargas, Angel Hernández, Rogelio Rodríguez
- 12 **Construcción y evaluación de un secador solar indirecto para el deshidratado de tomate saladette.**
C. Mezquitillo-Bocanegra, B. Ruiz-Camacho, O. Martinez-Alvarez*
- 17 **Estudio comparativo de la adsorción de azul de toluidina y cristal violeta por la biomasa de dos especies del género *trichoderma* y carbón activado**
Rosalba Argumedo-Delira, Alejandro Alarcón, Ronald Ferrera-Cerrato, Ma. Remedios Mendoza-López, Oscar García-Barrada y Jesús Samuel Cruz-Sánchez.
- 23 **Zirconia sulfatada como un catalizador para la síntesis de biodiesel**
J. S. Acevedo, F. J. Garza-Méndez, E. M. Sánchez-Cervantes, J. Aguirre-Espinosa
- 30 **Viscoelasticidad no lineal en asfaltos modificados con polímero**
R. Blanco, J. Bonilla y G. Hernández-Padrón
- 33 **Efecto de la administración de cadmio en las concentraciones de zinc, calcio y hierro en sangre y órganos en ratas macho.**
A. Lourdes Castillo Granada, Maricela Arteaga Mejía y Rosa Elba Galván Duarte
- 37 **Síntesis y propiedades texturales de vidrios porosos de SiO₂**
Obdulia Medina y Fernando Rojas





Vol. 4, No. 1

QUÍMICA HOY CHEMISTRY SCIENCES

Enero - Marzo, 2014

QUÍMICA HOY
CHEMISTRY SCIENCES

1



Efecto de la administración de cadmio en las concentraciones de zinc, calcio y hierro en sangre y órganos en ratas macho.

A. Lourdes Castillo Granada^{a*}, Maricela Arteaga Mejía^b y Rosa Elba Galván Duarte^c.

^aLaboratorio de Espectroscopia.

^bLaboratorio de Proyectos Ambientales.

^cUnidad de Investigación en Gerontología, Facultad de Estudios Superiores, Zaragoza UNAM.

*lourdes_c_g@hotmail.com

Recibido 14 Octubre 2013, Aceptado 24 Octubre 2013

Resumen

La historia de la humanidad ha estado ligada al uso e industrialización de los metales pesados, cuya manipulación sin control ha representado una forma de contaminación antropogénica. Los metales son agentes contaminantes que se difunden con facilidad a través del medio ambiente, y llegan al ser humano principalmente a través del aire, agua y alimentos. La contaminación por causa de los metales pesados es un motivo de preocupación por los posibles daños en la salud. El cadmio es un tóxico peligroso, con una vida media de 10 hasta 30 años, por lo que los síntomas severos pueden presentarse tiempo después de la exposición al metal. La similitud química con elementos esenciales como el zinc y calcio tiene como consecuencia una competencia por las rutas metabólicas. En el presente estudio la administración de cloruro de cadmio a ratas Wistar macho originó una disminución en la concentración de zinc en riñón, hueso y suero sanguíneo.

Palabras clave: Cadmio, metales esenciales, metales pesados, bioacumulación de metales

1. Introducción

El tema de la contaminación por metales se ha convertido en un problema vital para la humanidad, debido a la gravedad en sus efectos por causar importantes trastornos ambientales y daños a la salud por acumulación en diferentes órganos y por alteración del equilibrio iónico en el organismo [1, 2, 3].

El cadmio (Cd) es un metal pesado que se encuentra frecuentemente ligado a zinc (Zn) y plomo (Pb). Debido al consumo de productos en los cuales se puede encontrar como contaminante, aunado al hecho de que no se conoce algún efecto benéfico en el organismo y por el contrario presenta daño en riñón, hígado y hueso principalmente, hace que el ingreso al organismo de este metal sea motivo de gran preocupación. El Cd fue descubierto en 1817 por Friedrich Strohmeyer, la extracción y el procesamiento de Zn y Pb ocasiona contaminación ambiental por Cd [4]. Es un tóxico peligroso, la vida media es de 10-30 años, los síntomas severos pueden presentarse tiempo después de la exposición al metal [5, 6]. En alimentos se encuentra principalmente en mariscos, hígado y riñón con concentraciones mayores a 0.05 µg/g [7].

Desde que se descubrió el cadmio hasta hace 50 años se le encontraron aplicaciones metalúrgicas, se emplea en galvanoplastia, galvanostegia y galvanización, así como en plásticos, pigmentos para pintura (amarillo cadmio), baterías de níquel-cadmio. Presenta gran resistencia a la corrosión. El seleniuro de cadmio (CdSe) se utiliza como pigmento, en celdas solares y películas fotográficas, el sulfato de cadmio se emplea como fungicida [8].

El cadmio se encuentra con valencia 2⁺, no forma compuestos alquilo estables ni otros compuestos organometálicos de importancia en toxicología. Se

conoce que sus efectos tóxicos resultan de las interacciones con elementos esenciales dentro de los que destaca el zinc; estas interacciones se llevan a cabo en las funciones biológicas de absorción, distribución y excreción, lo que puede interferir con varios procesos metabólicos [9]. La capacidad del organismo para responder a una exposición de cadmio es limitada, el metal no puede sufrir una degradación metabólica, además es pobremente excretado, haciendo que se almacene en órganos blanco por largo tiempo y se convierta en un elemento tóxico. La administración de zinc reduce o elimina los efectos adversos del cadmio [10].

Estudios en animales de laboratorio señalan una absorción de 1.5 por ciento, y en humanos alrededor del 5 por ciento. La absorción por vía respiratoria parece ser más completa, quienes fuman pueden absorber del 10 al 40 por ciento del cadmio inhalado, mientras que otros estudios indican valores mayores al 90 por ciento. Una vez absorbido el cadmio se transporta por la sangre, ligado principalmente a células hemáticas y albúmina. Llega en primer término al hígado, para ser redistribuido lentamente hacia los riñones, en forma del complejo cadmio-metalotioneína (Cd-MT). Después de la distribución, cerca de 50 por ciento de la carga total se distribuye en hígado y riñones [11].

El cadmio es excretado en la orina, bilis y heces. Pequeñas cantidades son eliminadas en el cabello. De modo global, la eliminación de cadmio por heces es cuantitativamente más importante que la excreción del metal por la orina [12].

Cuando es inyectado acetato o cloruro de cadmio en animales de laboratorio se han presentado lesiones en hígado, testículo, hueso, páncreas, pulmón, riñón, corazón, cerebro, sistema inmune y hematopoyético cambiando su morfología, así como daños en placenta,



mismos que provocan cambios en ADN, proteínas, necrosis y muerte del feto. Algunos investigadores describen un efecto letal en una sola administración de cadmio en ratones y ratas. La LD₅₀ depende de la vía de administración, la edad, especie y el sexo [10].

El Zn es componente de varias enzimas que intervienen en las principales vías metabólicas, es un cofactor aproximadamente de 200 metaloenzimas en los organismos vivos. Desempeña un papel importante en el sistema de defensa antioxidante. Varias evidencias sugieren que una consecuencia de la deficiencia de zinc puede ser un incremento en el daño oxidativo en tejidos por especies reactivas de oxígeno (ERO). Una deficiencia de zinc puede resultar en tasas altas de daño oxidativo a los lípidos de la membrana, proteínas y en al ADN. Se ha reportado que la deficiencia de zinc altera la maduración de las células espermáticas y provoca daño en los túbulos seminíferos, así como de lesiones testiculares, efecto reversible con la administración del elemento [13]. La concentración de zinc en plasma seminal muestra valores más altos en hombres fértiles comparados con hombres infértiles [14].

El calcio es requerido para la formación de huesos y dientes. Si la dieta es deficiente en este elemento, puede haber problemas óseos y/o dentales. El requerimiento de iones calcio es necesario en la coagulación sanguínea. Con la edad, la constante remoción de calcio del hueso sin suficiente reemplazo, produce el desarrollo gradual de diversos grados de osteoporosis con aumento de fragilidad y fracturas de huesos, en particular de las extremidades y la pelvis. El calcio participa en la excitabilidad nerviosa y muscular, la coagulación sanguínea, la mediación de respuestas hormonales [14].

En los mamíferos, el calcio es importante como iniciador de la reacción del acrosoma en los espermatozoides, existiendo evidencias de que el Ca²⁺ está involucrado en la movilidad espermática. Además se encuentra en alta concentración en la próstata, vesículas seminales y epidídimo. La concentración del Ca seminal entre hombres fértiles e infértiles presenta diferencias significativas, siendo menor en el grupo de infértiles [15].

En el presente estudio se analizó el comportamiento de los elementos calcio, zinc, y hierro como consecuencia de la ingesta de cadmio. Se cuantificaron los niveles de concentración de Cd, Zn y Ca en cerebro, hígado, riñón, bazo y hueso y en suero sanguíneo.

2. Parte experimental

Administración de cloruro de cadmio

El experimento se realizó en 12 ratas Wistar machos, con un peso aproximado de 200 ± 20 g, con una edad promedio de ocho semanas. Durante el tratamiento, las ratas permanecieron en el bioterio, bajo condiciones controladas de aire acondicionado y luz (12 horas de luz y 12 horas de oscuridad), se les administró comida y agua *ad libitum*. Se formaron dos grupos de seis especímenes. Un grupo se consideró como control y al segundo grupo se les administró 15 mg/día de cloruro de cadmio en el agua de beber durante un periodo de 30 días.

Preparación de las muestras

Al término del tratamiento, las ratas fueron anestesiadas con éter, se les realizó un corte veno-plexo-axilar obteniendo la sangre en tubos de ensaye, uno con heparina para la cuantificación de cadmio por el método de quelación-extracción con pirrolidin ditiocarbamato de amonio y metilisobutil cetona. Se colectó un segundo tubo sin heparina para la cuantificación de calcio, zinc y hierro en suero sanguíneo. Posteriormente se realizó la disección de los órganos: cerebro, riñón, hígado, bazo y hueso; se pesaron y colocaron en tubos de ensaye, se etiquetaron y se conservaron en refrigeración hasta su procesamiento.

A las muestras de tejido se les realizó una digestión con ácido nítrico, con calentamiento; hasta oxidación completa de la materia orgánica, una vez terminada la digestión se llevó la solución a un matraz aforado de 25 mL, se llevó al volumen con agua desionizada, la solución se filtró y se almacenó en envases de plástico (previamente tratados con ácido nítrico y agua desionizada). Esta solución se emplea para la cuantificación de cadmio, zinc y calcio por espectrofotometría de absorción atómica con llama, empleando aire como oxidante y acetileno como combustible y el sistema de introducción de muestra nebulizador-quemador de flujo laminar.

Cuantificación de calcio, zinc y hierro en suero sanguíneo

La cuantificación de calcio se realizó en una disolución del suero con de óxido de lantano al 0.1 por ciento (1:25). La determinación de zinc y hierro se realizó en suero diluido con agua (1:5). Las muestras se analizaron por espectrofotometría de absorción atómica. Las preparaciones de referencia y el blanco de reactivos fueron tratados bajo las mismas condiciones.

3. Resultados y discusión

Cuadro 1. Concentraciones de Cd, Zn y Ca en riñón determinadas después de 30 días de administración de cloruro de cadmio.

Grupo	Cd (µg/g) [†]	Zn (µg/g) [†]	Ca (µg/g)
Control	ND	228.01±13.83	91.09±13.55
Intoxicado	8.72±0.44	187.01±7.83	93.62±13.22

[†] diferencia significativa P > 0.05

ND No detectado.

Cuadro 2. Concentraciones de Cd, Zn y Ca en bazo determinadas después de 30 días de administración de cloruro de cadmio.

Grupo	Cd (µg/g) [†]	Zn (µg/g) [†]	Ca (µg/g)
Control	ND	211.59±32.50	77.11±9.28
Intoxicado	8.41±0.43	248.52±15.76	105.48±12.45

[†] diferencia significativa P > 0.05

ND No detectado.

Cuadro 3. Concentraciones de Cd, Zn y Ca en hígado determinadas después de 30 días de administración de cloruro de cadmio.

Grupo	Cd ($\mu\text{g/g}$) [†]	Zn ($\mu\text{g/g}$) [†]	Ca ($\mu\text{g/g}$) [†]
Control	1.01 \pm 0.49	238.52 \pm 27.87	62.37 \pm 8.98
Intoxicado	12.13 \pm 1.34	287.01 \pm 38.14	89.29 \pm 7.87

[†] diferencia significativa P > 0.05

ND No detectado.

Cuadro 4. Concentraciones de Cd, Zn y Ca en cerebro determinadas después de 30 días de administración de cloruro de cadmio.

Grupo	Cd ($\mu\text{g/g}$) [†]	Zn ($\mu\text{g/g}$) [†]	Ca ($\mu\text{g/g}$)
Control	ND	41.74 \pm 1.87	30.99 \pm 5.08
Intoxicado	0.65 \pm 0.19	67.21 \pm 7.89	29.26 \pm 3.91

[†] diferencia significativa P > 0.05

ND No detectado.

Cuadro 5. Concentraciones de Cd, Zn y Ca en hueso después de 30 días de administración de cloruro de cadmio.

Grupo	Cd ($\mu\text{g/g}$) [†]	Zn ($\mu\text{g/g}$) [†]	Ca ($\mu\text{g/g}$)
Control	0.77 \pm 0.14	724.69 \pm 37.17	869.80 \pm 70.95
Intoxicado	4.14 \pm 0.40	154.98 \pm 28.24	849.54 \pm 60.20

[†] diferencia significativa P > 0.05

ND No detectado.

Cuadro 6. Concentraciones de Cd, Zn, Ca y Fe en suero y sangre completa después de 30 días de administración de cloruro de cadmio.

Grupo	Cd* ($\mu\text{g/g}$) [†]	Zn ($\mu\text{g/g}$) [†]	Ca ($\mu\text{g/g}$)	Fe ($\mu\text{g/g}$) [†]
Control	ND	3.74 \pm 0.2	129.19 \pm 7.85	25.59 \pm 0.65
Intoxicado	0.73 \pm 0.01	2.54 \pm 0.1	123.10 \pm 2.55	17.23 \pm 0.00

*Sangre completa

[†] diferencia significativa P > 0.05

ND No detectado.

En nuestro estudio encontramos que la administración por 30 días de cloruro de cadmio a ratas macho originó un aumento significativo de la concentración de Cd en sangre completa, suero sanguíneo y tejidos estudiados. La acumulación de cadmio se asoció con un aumento de la concentración de zinc en el hígado, bazo y cerebro posiblemente como disminución en el proceso de eliminación, la disminución de Zn en riñón puede deberse a un aumento en el metabolismo depurador de este órgano, para el caso de hueso el efecto puede ser consecuencia de una movilización desde el hueso.

El cadmio es un metal tóxico que principalmente se almacena en riñón e hígado, en este último alcanza su mayor concentración (12.13 \pm 1.34 $\mu\text{g/g}$), en el presente trabajo también se determinó la concentración de cadmio en cerebro, bazo y hueso.

El cadmio manifiesta su toxicidad en humanos y animales por acumulación en diferentes órganos. El hígado y el riñón son los órganos blanco principales, en

los que se encuentra la mayor concentración de Cd. A nivel molecular, el cadmio interfiere con el metabolismo de los metales esenciales como por ejemplo, Ca, Zn, Se, Cr y Fe. La absorción de cadmio a nivel intestinal compite con la absorción de Zn y Ca, se ha propuesto que el cadmio comparte el mismo sistema de transporte. El Cd inhibe la síntesis de proteínas, el metabolismo de los carbohidratos y las enzimas en el hígado. La exposición ambiental crónica de cadmio produce hipertensión en animales de experimentación [16].

En contraste, el Ca fue el elemento menos afectado por la ingesta de cloruro de cadmio, con un comportamiento similar al Zn en bazo, hígado y hueso, es decir con una tendencia a aumentar en el grupo intoxicado.

4. Conclusiones

La exposición a Cd en el modelo murino utilizado generó una disminución en Zn y Ca en hueso, lo cual podría originar alteraciones en la homeostasis de estos elementos esenciales.

La concentración de Cd en los órganos estudiados muestra la tendencia de este elemento a acumularse en el organismo.

Las características químicas similares de Cd, Zn y Ca puede ser motivo de que compitan en las diferentes rutas metabólicas.

El hierro sufre una disminución considerable en suero como consecuencia de la ingesta de Cd, posiblemente el hecho de ser elementos con valores de electronegatividad similar posibilita la competencia por los sitios activos en el organismo.

5. Referencias

- De Fleurian, G.; Perrin, J.; Ecochard, R.; Dantony, E.; Lanteaume, A.; Achard, V.; Grillo, J.-M.; Guichaoua, M.-R.; Botta, A.; Sari-Minodier, I. *J Androl* **2009**, *30*, 566.
- Mathur, N., Pandey, G., & Jain, G. (2010). *Journal of Biological Sciences*, **2010**, 10(5), 396
- Sengupta, P. *Drug and Chemical Toxicology* **2013**, *36*, 353.
- Afridi, H. I.; Kazi, T. G.; Jamali, M. K.; Kazi, G. H.; *Food and Chemical Toxicology*. **2001**; 39 (10):967-980. Arain, M. B.; Jalbani, N.; Shar, G. Q.; Sarfaraz, R. A. *Toxicology and Industrial Health* **2006**, *22*, 381.1
- Kowalczyk E, Kopff A, Fijalkowski P, Kopff M, Niedworok J, Blaszczyk J, Kedziora J, Tyslerowicz P. Effect of anthocyanins on selected biochemical parameters in rats exposed to cadmium, *Acta Biochim Pol* **2003**; 50 (2):543-8.
- Kelley C., Cadmium therapeutic agents. *Curr Pharm Des* **1999**; 5(4): 229-40.
- Derelanko J, Mannfred A. *Handbook of toxicology*. 2ª ed. Washington: CRC Press; **2002**. pp. 890-891, 917-921.
- Carson B L, Ellis H V. *Toxicology and biological monitoring of metals in humans*. Chelsea, Michigan: Lewis Publishers Inc; **1986**:p.51-58.
- Reeves, P. G.; Rossow, K. L., *The Journal of nutritional biochemistry* **1996**, *7*, 128.
- Waalkes M P. *Cadmium carcinogenesis. Mutation Research/Fundamental and Molecular Mechanisms of Mutagenesis* **2003**; 533 (1-2): 107-120.

11. Philp B Richard., *Ecosystems and human health toxicology and environmental hazards*. Washington: Lewis Publishers; **2001**. p. 155-157.
12. Reeves, P. G.; Rossow, K. L., *The Journal of nutritional biochemistry* **1996**, 7, 128.
13. Prasad, A. S. *Advances in Nutrition: An International Review Journal* 2013, 4, 176
14. Colagar, A. H., Marzony, E. T.; Chaichi, M. J. *Nutrition Research* **2009**, 29, 82.
15. Jimenez-Gonzalez, C.; Michelangeli, F.; Harper, C. V.; Barratt, C. L.; Publicover, S. J. *Human Reproduction Update* **2006**, 12, 253
16. Nath R, Prasad R, Palinal VK, Chopra RK. *Prog Food Nutr Sci.* **1984**; 8(1-2):109-63.

